

BT



(12) **DEMANDE DE BREVET EUROPEEN**

(43) Date de publication:
 19.03.1997 Bulletin 1997/12

(51) Int Cl.⁶: **C07C 323/16**, **C07C 59/68**,
C07D 311/72, **A61K 31/19**,
A61K 31/35

(21) Numéro de dépôt: **96401946.7**

(22) Date de dépôt: **12.09.1996**

(84) Etats contractants désignés:
AT BE CH DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU NL
PT SE

(30) Priorité: **14.09.1995 FR 9510731**

(71) Demandeur: **ADIR ET COMPAGNIE**
92415 Courbevoie Cédex (FR)

(72) Inventeurs:
 • **Regnier, Gilbert**
92290 Chatenay Malabry (FR)

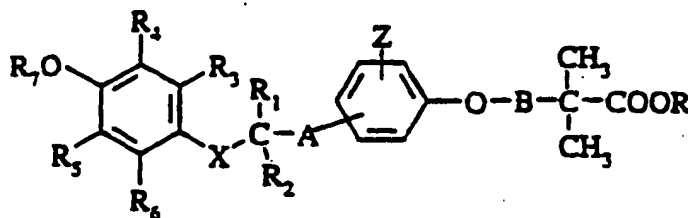
• **Gullionneau, Claude**
92140 Clamart (FR)
 • **Vilaine, Jean-Paul**
92290 Chatenay Malabry (FR)
 • **Mahlberg, Florence**
92210 Saint Cloud (FR)
 • **Breugnot, Christine**
75015 Paris (FR)

(74) Mandataire: **Reverborl, Marcelle**
ADIR
1, rue Carle Hébert
92415 Courbevoie Cédex (FR)

(54) **Nouveaux acides et esters 2,2-diméthyl-oméga-phénoxy alcanoniques substitués, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques qui les contiennent**

(57) Acides et esters 2,2-diméthyl oméga-phénoxy alcanoniques substitués de formule (I) dans laquelle X,A,B,R, R₁,R₂,R₃,R₄,R₅,R₆,R₇ et Z sont tels que définis dans la description, les énantiomères et diastéréoisomères correspondants, et leurs sels physiologiquement tolérables avec les bases appropriées.

Les produits de l'invention peuvent être utilisés en thérapeutique, en particulier comme protecteurs contre l'oxydation des LDL, et dans le traitement de l'hypercholestérolémie et l'hypertriglycéridémie.



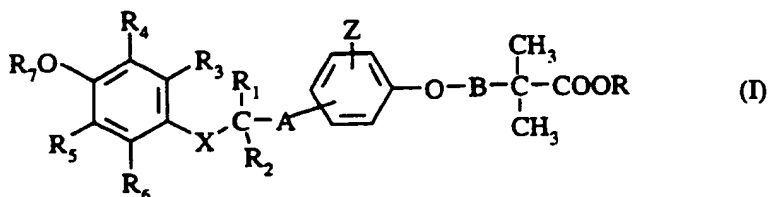
(I) lower cholesterol
 lower triglycerides
 (200 mg/kg/day)

EP 0 763 527 A1

Description

La présente invention a pour objet de nouveaux acides et esters 2,2-diméthyl- ω -phénoxy alcanoliques substitués, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques les contenant.

Elle concerne plus particulièrement les acides et esters 2,2-diméthyl- ω -phénoxy alcanoliques substitués de formule I:



dans laquelle :

X représente un atome d'oxygène, un atome de soufre ou une liaison simple ;

A représente une liaison simple ou un radical hydrocarboné contenant de 1 à 9 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée renfermant éventuellement une double liaison ou un atome d'oxygène ;

B représente un radical hydrocarboné contenant de 1 à 9 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

R représente un atome d'hydrogène ou un radical alkyle de 1 à 6 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée, éventuellement substitué par un ou deux radicaux hydroxy ;

R₁ et R₃ représentent :

- chacun simultanément un atome d'hydrogène, ou
- forment ensemble un pont (CH₂)_n dans lequel n prend les valeurs 1 ou 2 sauf dans le cas où X représente une liaison simple, ou
- R₁ représente
 - un radical méthyle, ou
 - une liaison simple formant une double liaison avec le groupe A lorsque celui-ci est un radical hydrocarboné et,
- dans chacun de ces cas, simultanément R₃ représente un atome d'hydrogène ;

R₂ et R₆ identiques ou différents, représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical méthyle ;

R₄ et R₅ identiques ou différents, représentent chacun un radical alkyle de 1 à 6 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

R₇ représente un atome d'hydrogène ou un groupement protecteur labile tel que par exemple, un radical CH₃CO-, C₂H₅OCH₂- ou benzyle ; et

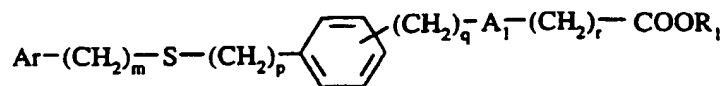
Z représente un atome d'hydrogène ou d'halogène ou un radical alkyle ou alkoxy contenant chacun de 1 à 5 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée.

Certains des composés de formule I comportent un ou plusieurs atomes chiraux et peuvent ainsi exister sous forme d'énantiomères ou de diastéréoisomères qui font également partie de la présente invention.

D'autre part, les composés de formule I qui renferment une double liaison peuvent exister sous forme E ou Z qui font chacune partie de la présente invention.

De même, les composés de formule I dans laquelle R représente un atome d'hydrogène peuvent être transformés en sels d'addition avec des bases pharmaceutiquement acceptables, sels qui sont, à ce titre, inclus dans la présente invention.

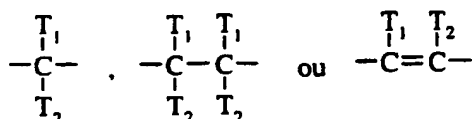
L'état antérieur de la technique le plus proche de la présente invention est illustré par le brevet US 4,752,616 qui a pour objet, entre autres, des acides et esters thioalkylphényl alcanoliques de formule :



dans laquelle :

Ar représente, entre autres, un radical phényle éventuellement substitué ;

A₁ est un groupe de formule :



(T₁ et T₂ étant hydrogène ou alkyle inférieur) ;

m est zéro, 1, 2 ou 3 ;

p est un nombre entier de 1 à 5 ;

q est zéro, 1, 2 ou 3 ;

r est zéro, 1 ou 2 ; et

R₁ est hydrogène, alkyle inférieur ou un métal alcalin.

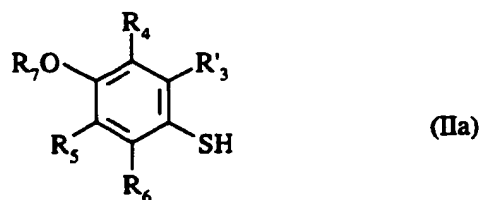
Ces dits composés sont des agents anti-thrombotiques, antiasthmatiques et vasodilatateurs.

Les composés de la présente invention diffèrent des composés antérieurement connus ci-dessus définis à la fois par leur structure chimique et par leur activité pharmacologique et thérapeutique découlant de leur effet antioxydant mis en évidence vis à vis des LDL humaines (lipoprotéines de faible densité) et de leur effet hypolipémiant.

La présente invention a également pour objet le procédé de préparation des composés de formule I caractérisé en ce que l'on fait réagir :

a)

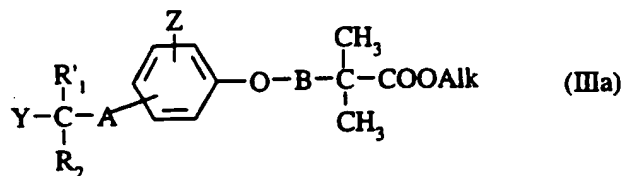
soit un composé de formule IIa :



dans laquelle :

R₄, R₅, R₆ et R₇ ont les significations précédemment définies et R'₃ représente un atome d'hydrogène,

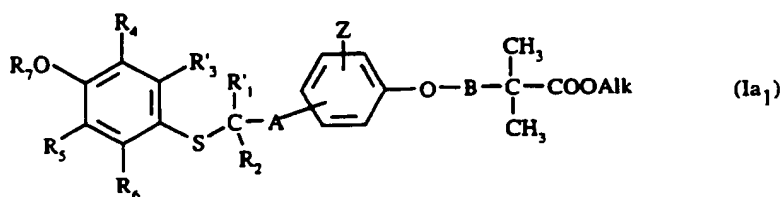
avec un composé de formule IIIa :



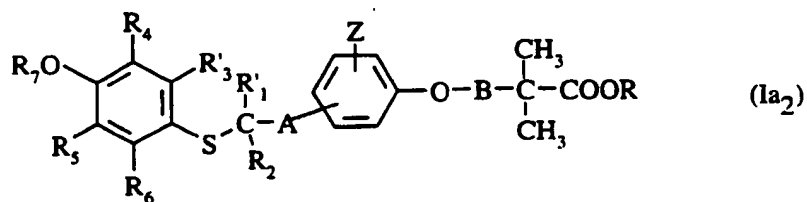
dans laquelle :

A, B, R₂ et Z ont les significations précédemment définies,
 R'₁ représente un atome d'hydrogène ou un radical méthyle ;
 Alk représente un radical alkyle de 1 à 6 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée, et
 Y représente un atome de chlore ou de brome ;

pour obtenir un composé de formule Ia₁ :



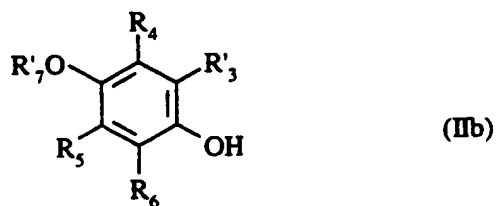
dans laquelle R'₁, R₂, R'₃, R₄, R₅, R₆, R₇, A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies,
 lequel composé Ia₁ est, selon la nature de R₇, transformé par des méthodes séquentielles de saponification,
 hydrolyse ou hydrogénolyse, en un composé de formule Ia₂ :



dans laquelle R'₁, R₂, R'₃, R₄, R₅, R₆, R₇, A, Z, B et R ont les significations précédemment définies ;

b)

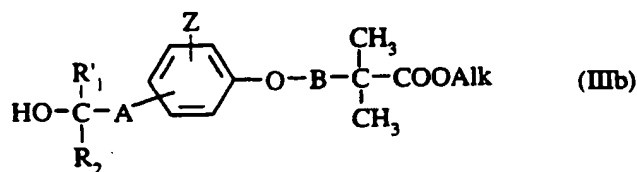
soit un composé de formule IIb :



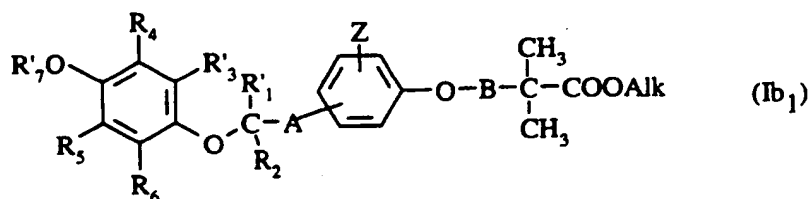
dans laquelle :

R'_3 , R_4 , R_5 et R_6 ont les significations précédemment définies, et
 R'_7 représente un groupement protecteur labile tel que $\text{CH}_3\text{-CO-}$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-CH}_2$ ou benzyle ;

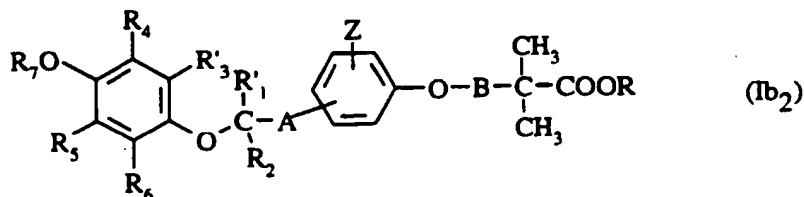
avec un composé de formule IIIb :



dans laquelle R'_1 , R_2 , A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies,
 pour obtenir un composé de formule Ib₁ :



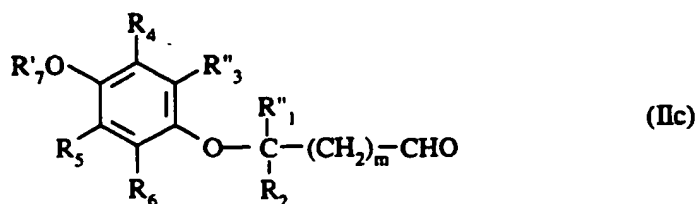
dans laquelle R'_1 , R_2 , R'_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R'_7 , A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies,
 lequel composé de formule Ib₁ est, selon la nature de R'_7 , transformé par des méthodes séquentielles de
 saponification, hydrolyse ou hydrogénolyse, en un composé de formule Ib₂ :



dans laquelle R'_1 , R_2 , R'_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R'_7 , A, Z, B et R ont les significations précédemment définies ;

c)

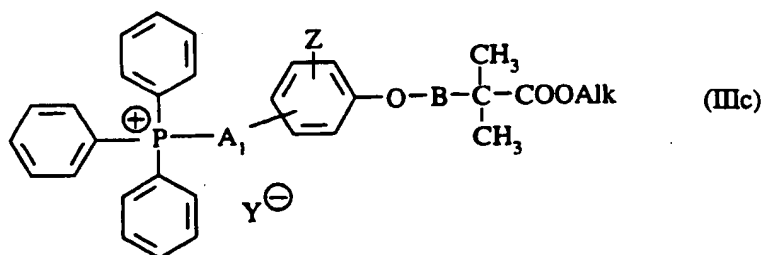
soit un composé de formule IIc :



dans laquelle :

R_2 , R_4 , R_5 , R_6 et R'_7 ont les significations précédemment définies,
 R''_1 et R''_3 représentent ensemble un pont $(CH_2)_n$ dans lequel n prend la signification précédemment
 définie, et
 m représente zéro ou un nombre entier de 1 à 5 inclus ;

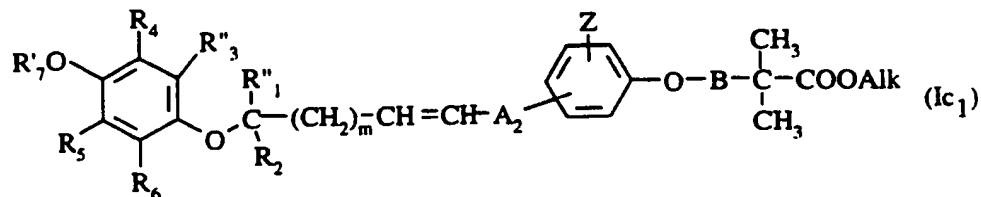
avec un composé de formule IIIc :



dans laquelle :

Alk, B, Z et Y ont les significations précédemment définies, et
 A_1 représente un radical hydrocarboné contenant de 1 à 3 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

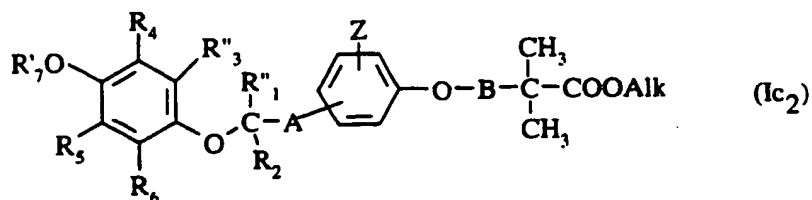
pour obtenir un composé de formule Ic₁ :



dans laquelle :

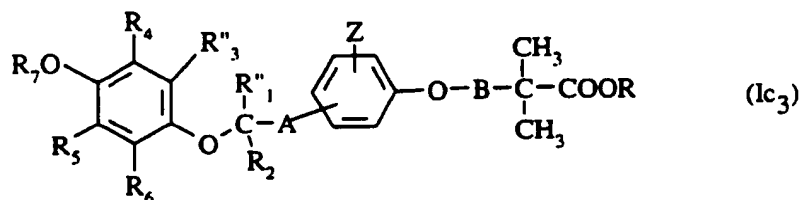
R''_1 , R_2 , R''_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R'_7 , m , Z, B et Alk ont les significations précédemment définies, et
 A_2 représente une liaison simple ou un radical hydrocarboné contenant 1 ou 2 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

lequel composé de formule Ic₁ est réduit pour obtenir le composé de formule Ic₂ :



dans laquelle R''_1 , R_2 , R''_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R'_7 , A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies ;

lequel composé de formule Ic₂ est, selon la nature de R'₁, transformé, par des méthodes séquentielles de saponification, hydrolyse ou hydrogénolyse en un composé de formule Ic₃ :



dans laquelle R'₁, R₂, R''₃, R₄, R₅, R₆, R₇, A, Z, B et R ont les significations précédemment définies.

L'ensemble des composés de formule Ia₁, Ia₂, Ib₁, Ib₂, Ic₁, Ic₂ et Ic₃ forme l'ensemble des composés de formule I. Il est particulièrement avantageux de faire réagir les composés de formules respectives IIa et IIa en présence d'un accepteur de l'hydracide formé au cours de la réaction dans un solvant tel que par exemple l'acétone, l'acétonitrile ou le diméthylformamide à une température comprise entre 50 et 120 °C.

Comme accepteur, on peut utiliser, par exemple, un carbonate alcalin en présence d'un iodure alcalin, la diméthylaminopyridine ou la triéthylamine.

La réaction des composés de formules respectives IIb et IIIb s'effectue selon la technique de O. Mitsunobu, Synthesis (1981), 1-28, en utilisant comme réactifs l'azodicarboxylate d'éthyle et la triphénylphosphine et en opérant dans un solvant aprotique tel que par exemple le tétrahydrofurane ou l'éther à une température comprise entre 20 et 25 °C.

La réaction des composés de formules respectives IIc et IIc s'effectue avantageusement selon la technique de Wittig G., Ann. (1953), 580, 44 et Bruce et coll., Chem. Rev. (1989), 863-927, en utilisant le butyl lithium comme réactif et en opérant en milieu tétrahydrofurane, à une température comprise entre 20 et 25 °C.

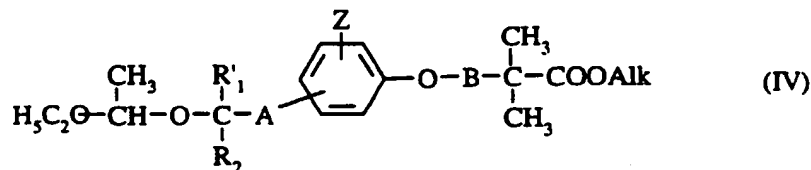
Une variante de cette technique, qui conduit à des rendements supérieurs, s'effectue selon Buddrus, Chem. Ber. (1974), 107, 2050-61. On opère dans ce cas en présence de 1,2-époxybutane en excès qui sert à la fois de réactif et de solvant, à la température de reflux (63 °C).

L'hydrogénation catalytique du composé Ic₁ s'effectue au moyen de charbon palladié sous une pression de 5.10⁵ Pa, en opérant dans l'éthanol à une température comprise entre 20 et 25 °C.

Les matières premières de formules IIa et IIb sont des produits commerciaux déjà décrits dans la littérature.

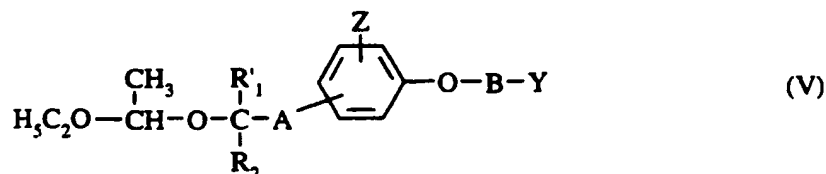
Les matières premières de formule IIc sont aussi décrites dans la littérature et préparées selon N. Cohen et coll., J. Am. Chem. Soc. 101, 6710-15 (1979) ou selon Takeda, E.P. 345 593.

Les matières premières de formule IIIb sont obtenues selon le procédé qui consiste à déprotéger, en milieu acide par exemple dans l'éthanol chlorhydrique, un composé de formule IV :



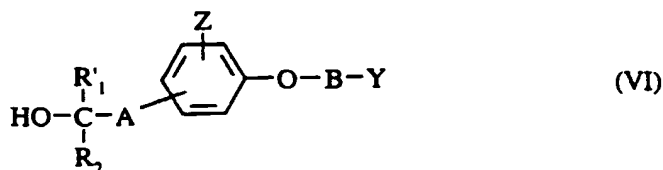
dans laquelle R'₁, R₂, A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies.

Ce composé IV est lui-même obtenu en faisant réagir un composé de formule V :



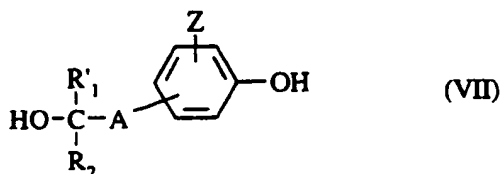
dans laquelle R'_1 , R_2 , A, Z, B et Y ont les significations précédemment définies, avec un isobutyrate d'alkyle, comme par exemple l'isobutyrate d'éthyle, en présence d'une base forte, comme par exemple le diisopropylamide de lithium, dans un solvant aprotique, comme par exemple le tétrahydrofurane.

Ce composé de formule V est obtenu en faisant réagir un composé de formule VI :



15 dans laquelle R'_1 , R_2 , A, Z, B et Y ont les significations précédemment définies, avec l'éthylvinyl éther dans un solvant aprotique, comme par exemple le dichlorométhane, en présence d'un hydracide ou d'un acide fort, comme par exemple l'acide trichloroacétique.

Le composé de formule VI est lui-même obtenu en faisant réagir un composé de formule VII :



25 dans laquelle R'_1 , R_2 , A et Z ont les significations précédemment définies, avec un ω -dichloro- ou un ω -dibromo-alcane, dans un solvant aprotique polaire tel que par exemple la méthyl isobutyl cétone, en présence d'un carbonate alcalin.

Les matières premières de formule IIIa sont obtenues en faisant réagir les composés de formule IIIb avec la triphényl phosphine en présence de CCl_4 ou de brome dans l'acétonitrile selon la méthode de J. Hooz et coll., Can. J. Chem. 46, 86-7 (1968) ou de J. Schaefer et coll., Org. Synth. collect. vol V, 249.

35 Les matières premières de formule IIIc sont préparées sous forme non cristallisée, amorphe, selon le procédé classique qui consiste à faire réagir un composé de formule IIIa telle que précédemment définie, avec la triphényl-phosphine, à reflux, dans un solvant aprotique polaire comme par exemple l'acétonitrile.

Les composés de formule I ainsi obtenus peuvent être purifiés par chromatoflash sur silice (35-70 μ) en utilisant comme éluant l'acétate d'éthyle ou le mélange CH_2Cl_2/CH_3OH , ou par formation de sels et cristallisation de ceux-ci.

40 Certains composés de formule I donnent des sels avec des bases physiologiquement tolérables - sels qui sont, à ce titre, inclus dans la présente invention.

Les composés de la présente invention possèdent des activités pharmacologiques et thérapeutiques intéressantes, notamment une activité protectrice de l'oxydation des LDL (lipoprotéines de basse densité) humaines et une activité hypolipémiante qui permettent leur utilisation comme médicament en particulier dans le traitement :

- 45
- des hypercholestérolémies,
 - des hypertriglycéridémies,
 - des dyslipémies et du diabète, pour prévenir les complications notamment vasculaires,
 - de l'athérosclérose avec ses différentes localisations vasculaires : périphériques, coronaires ou cérébrales,
 - 50 - mais aussi dans les pathologies dans lesquelles une peroxydation lipidique membranaire joue un rôle initiateur et/ou aggravant telles les cardiopathies ischémiques, la reperfusion d'organes, y compris transplantés, les pathologies ischémiques traumatiques ou dégénératives du système nerveux central ou périphérique, les maladies inflammatoires aiguës ou chroniques et les maladies auto-immunes.

55 La présente invention a également pour objet les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif un composé de formule I ou un de ses sels physiologiquement tolérable mélangé ou associé à un excipient pharmaceutique approprié comme, par exemple, le glucose, le lactose, l'amidon, le talc, l'éthylcellulose, le stéarate de magnésium ou le beurre de cacao.

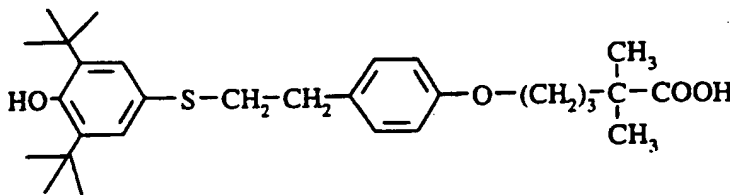
Ces compositions pharmaceutiques se présentent généralement sous forme dosée et peuvent contenir de 100 à 500 mg de principe actif.

Elles peuvent revêtir, par exemple, la forme de comprimés, dragées, gélules, suppositoires, solutions injectables ou buvables, et être selon les cas, administrées par voie orale, rectale ou parentérale à la dose de 100 à 1 500 mg en 1 à 3 prises quotidiennes.

Les exemples suivants illustrent la présente invention, les points de fusion étant déterminés à la platine chauffante de Kofler (K) ou au tube capillaire (cap).

Exemple 1

Acide 2,2-diméthyl-5-{4-[2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)éthyl]phénoxy} pentanoïque, et son sel de tert-butylamine.



On porte au reflux 6,9 g (0,02 mole) de 2,2-diméthyl-5-[4-(2-bromoéthyl)phénoxy]pentanoate d'éthyle, 5,3 g (0,022 mole) de 3,5-ditert-butyl-4-hydroxy phénylthiol, 3 g de carbonate dipotassique, 0,3 g d'iodure de potassium et 200 ml d'acétone, et maintient le reflux pendant 20 heures. On filtre, concentre à sec, reprend le résidu dans le dichlorométhane, lave à l'eau et sèche sur sulfate de sodium.

Après concentration à sec, le résidu est chromatographié sur silice en éluant avec un mélange de dichlorométhane et de cyclohexane (50-50). On obtient 9,35 g de l'ester attendu sous forme de gomme (Rendement : 91 %). On porte au reflux 5,9 g (0,0115 moles) de 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxy phényl thio)éthyl]phénoxy]pentanoate d'éthyle, 16,1 ml de soude N et 100 ml d'éthanol et maintient le reflux pendant 24 heures. Après refroidissement, le mélange réactionnel est acidifié par l'acide chlorhydrique N, puis concentré à sec. Le résidu est repris à l'éther, lavé à l'eau, séché sur sulfate de sodium et concentré à sec. Le résidu est chromatographié sur 180 g de silice en éluant par un mélange (95-5) de dichlorométhane et d'acétone.

L'acide attendu est obtenu sous forme de gomme que l'on dissout dans l'éther et additionne d'un excès de tert-butylamine. On observe une cristallisation. Après filtration, essorage et séchage à 40 °C, sous une pression de 133 Pa, on obtient 4,6 g de sel de tert-butylamine de l'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)éthyl]phénoxy] pentanoïque, PF(cap) : 118-121 °C (Rendement : 72 %).

Exemples 2-8

En opérant comme décrit dans l'exemple 1 ont été préparés les composés objet des exemples suivants :

2) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)éthyl]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine, PF(K) : 110 °C (éther).

3) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)propyl]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine, PF(cap) : 132-138 °C (éther-pentane).

4) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénylthio)propyl]phénoxy] pentanoïque, PF (cap) : 68-70 °C (dichlorométhane).

5) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)propyloxy]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine PF. (cap) : 135-138 °C (éther).

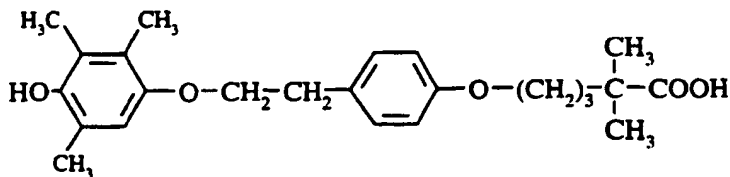
6) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénylthio)propyloxy]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine, PF (cap) : 122-126 °C (éther).

7) L'acide 2,2-diméthyl-5-[3-[2-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénylthio)éthyl]phénoxy] pentanoïque, PF (cap) : 72-76 °C (dichlorométhane).

8) L'acide 2,2-diméthyl-5-[3-[2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)éthyl]phénoxy] pentanoïque, PF (cap) : 102-103 °C (dichlorométhane-acétone).

Exemple 9

Acide 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénoxy)éthyl]phénoxy]pentanoïque, et son sel de tert-butylamine.



On coule goutte à goutte 15,67 g d'azodicarboxylate d'éthyle dans un mélange contenant 11,6 g (0,06 mole) de 4-acétoxy-2,3,5-triméthylphénol fondant (K) à 108 °C, 23,6 g de triphénylphosphine, 500 ml de tétrahydrofurane et 19,2 g (0,065 mole) de 2,2-diméthyl-5-[4-(2-hydroxyéthyl)phénoxy]pentanoate d'éthyle. On agite le tout une nuit à température ambiante puis on concentre à sec. On ajoute du cyclohexane, triture et filtre l'insoluble. Le filtrat est concentré à sec et chromatographié sur 1,16 kg de silice en éluant avec du dichlorométhane. On obtient 10,9 g de l'ester attendu, sous forme d'huile épaisse (Rendement: 39 %).

On porte au reflux pendant 3 heures, 10,9 g de 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(4-acétoxy-2,3,5-triméthylphénoxy)éthyl]phénoxy]pentanoate d'éthyle avec 500 ml d'éthanol et 80 ml de soude N, sous atmosphère d'azote. Après refroidissement, on acidifie par 100 ml d'acide chlorhydrique N puis concentre à sec la solution. Le résidu est repris dans l'éther. La solution obtenue est lavée à l'eau, séchée sur sulfate de sodium et concentrée à sec. Le résidu est chromatographié sur 340 g de silice en éluant avec un mélange dichlorométhane-acétone (90-10). On obtient 4,4 g de l'acide souhaité, sous forme de gomme que l'on dissout dans 50 ml d'éther éthylique.

On ajoute à cette solution, 1,3 ml de tert-butylamine. On observe une cristallisation. Le sel ainsi formé est filtré, essoré, rincé à l'éther puis séché à 50 °C sous une pression de 133 Pa. On obtient 2,65 g de sel de tert-butylamine de l'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénoxy)éthyl]phénoxy]pentanoïque, PF (K) : 126 °C (Rendement : 24,5 %).

Exemples 10-16

En opérant comme décrit dans l'exemple 9 ont été préparés les composés objet des exemples suivants :

10) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphénoxy)propyl]phénoxy] pentanoïque, PF (cap) : 118-121 °C (dichlorométhane).

11) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénoxy)propyloxy]phénoxy] pentanoïque, PF : 80-85 °C (dichlorométhane-acétone).

12) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénoxy)propyloxy]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine PF (cap) : 146-149 °C (éther).

13) L'acide 2,2-diméthyl-5-[3-[2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénoxy)éthyl]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine PF (cap) : 121-125 °C (éther).

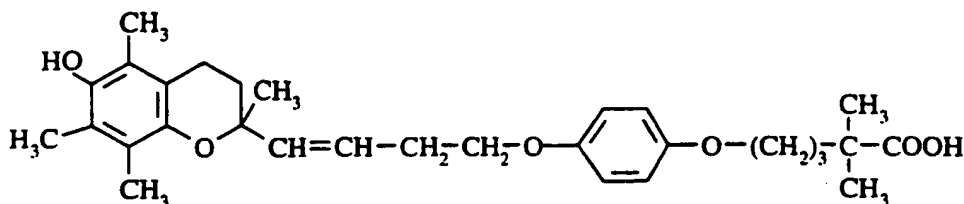
14) L'acide 2,2-diméthyl-5-[3-[2-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénoxy)éthyl]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine PF (cap) : 118-120 °C (éther-pentane).

15) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[3-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénoxy)propyl]phénoxy]pentanoïque et son sel de tert-butylamine PF (cap) : 126-130 °C (éther).

16) L'acide 2,2-diméthyl-5-[4-[2-(4-hydroxy-3,5-di-tert-butylphénoxy)éthyl]phénoxy] pentanoïque PF (K) : 114 °C (éthanol).

Exemple 17

L'acide R,S-2,2-diméthyl-5-[4-[4-(6-hydroxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran-2-yl)but-3-ényloxy]phénoxy] pentanoïque.



On porte au reflux pendant 72 heures un mélange contenant 27,3 g (0,042 mole) de bromure de 3-[4-(4,4-diméthyl-4-éthoxycarbonyl butoxy)phénoxy]propyl triphényl phosphonium, 12,2 g (0,042 mole) de 6-éthoxyméthoxy-2-formyl-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyrane et 1,2 l de 1,2-époxybutane. On concentre à sec et chromatographie le résidu sur 1,1 kg de silice en éluant avec un mélange de dichlorométhane et de cyclohexane (50-50). On obtient 16,6 g de R,S-2,2-diméthyl-5-[4-[4-(6-éthoxyméthoxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran-2-yl)but-3-ényloxy]phénoxy]pentanoate d'éthyle, sous forme de mélange E et Z gommeux (Rendement : 67 %).

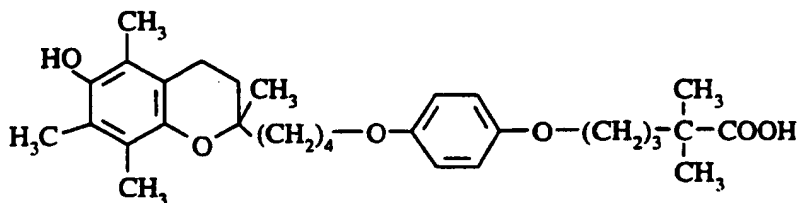
Le 6-éthoxyméthoxy-2-formyl-2,5,7,8-tétraméthylchromane de départ a été préparé par réduction, à l'hydruide de diisobutyl aluminium, de l'ester méthylique correspondant (huile $n_D^{20} = 1,5207$) lui-même préparé à partir de l'ester méthylique du Trolox et du chlorométhyl éthyl éther dans le diméthylformamide en présence d'hydruide de sodium.

Le bromure de 3-[4-(4,4-diméthyl-4-éthoxycarbonyl butoxy)phénoxy]propyltriphényl phosphonium de départ a été préparé par réaction de la triphényl phosphine, dans l'acétonitrile à reflux, avec le 2,2-diméthyl-5-[4-(3-bromopropoxy)phénoxy]pentanoate d'éthyle, lui-même obtenu à partir de 5-[4-(3-hydroxypropoxy)phénoxy]pentanoate d'éthyle et de brome dans l'acétonitrile en présence de triphénylphosphine.

Le R,S-2,2-diméthyl-5-[4-[4-(6-éthoxyméthoxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran-2-yl)but-3-ényloxy]phénoxy]pentanoate d'éthyle précédemment obtenu, est saponifié dans un mélange d'éthanol et de soude N au reflux et déprotégé dans du dioxane chlorhydrique 4N. On obtient 4,8 g de l'acide attendu, PF (cap) : 70-75 °C (éther de pétrole) (Rendement : 35 %).

Exemple 18

L'acide R,S-2,2-diméthyl-5-[4-[4-(6-hydroxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran-2-yl)butyloxy]phénoxy]pentanoïque.



On hydrogène 6,8 g (0,0137 mole) d'acide R,S-2,2-diméthyl-5-[4-[4-(6-hydroxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran-2-yl)but-3-ényloxy]phénoxy]pentanoïque (préparé selon l'exemple 17) en solution dans 200 ml d'éthanol en présence de 1 g de palladium sur charbon à 5 % dans un appareil de Parr sous une pression de $5 \cdot 10^5$ Pa à température ambiante. On filtre et concentre à sec puis chromatographie sur 340 g de silice en éluant avec un mélange toluène-tétrahydrofurane (90-10). On obtient 2,65 g de l'acide attendu, PF (cap) : 90-94 °C (Rendement: 39 %).

Exemples 19-20

En opérant comme décrit dans l'exemple 18, ont été préparés les composés objet des exemples suivants :

5 19) L'acide R,S-2,2-diméthyl-5-[3-[3-(6-hydroxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran - 2-yl)propyl]phénoxy]pentanoïque et son sel de sodium sous forme de lyophilisat.

Le R,S-2,2-diméthyl-5-[3-[3-(6-éthoxy-2,5,7,8-tétraméthyl-3,4-dihydrobenzopyran-2-yl) propyl]phénoxy]pentanoate d'éthyle intermédiaire a été préparé selon la méthode décrite dans l'exemple 17.

10 20) L'acide 2,2-diméthyl-5-[3-[3-(4-hydroxy-3,5-ditert-butylphényl)propyl]phénoxy] pentanoïque et son sel de tert-butylamine PF (cap) : 97-100 °C (pentane).

Le 2,2-diméthyl-5-[3-[3-(4-éthoxyméthoxy-3,5-ditert-butylphényl)propyl]phénoxy] pentanoate d'éthyle intermédiaire a été préparé selon la méthode décrite dans l'exemple 17.

Exemple 21

15

Etude pharmacologique**1. ACTIVITE PROTECTRICE DE L'OXYDATION DES LDL**

20

L'effet anti-oxydant des composés de la présente invention a été démontré *in vitro*, sur la peroxydation des lipoprotéines de basse densité (LDL) humaines induite par le sulfate de cuivre. La relation effet-dose de ces composés a été comparée à celle du probucol et d'un analogue soluble de la vitamine E, le trolox.

A. METHODES

25

L'activité antioxydante des composés a été mesurée selon la méthode de Wallin, et al. (Analytical Biochemistry, 1993, 208, 10-15).

a) Réaction d'oxydation des LDL

30

Les LDL humaines sont incubées pendant 3 heures à 37°C en présence d'un agent oxydant, le sulfate de cuivre à 5 µM, et du composé à tester à des concentrations allant de 10⁻⁸ M à 2,5 x 10⁻⁶ M. Dans chaque série de tests, un contrôle non oxydé (LDL seules) et un contrôle oxydé (LDL plus sulfate de cuivre) sont également inclus.

35

b) Dosage des TBARS

Les produits de la réaction d'oxydation des LDL sont quantifiés par le dosage colorimétrique des "thiobarbituric acid reactive substances" (TBARS).

40

B. RESULTATS

L'activité protectrice des composés testés est exprimée par la valeur de l'IC₅₀, qui correspond à la concentration de produit nécessaire pour inhiber de 50% l'oxydation des LDL observée en absence de produit. La valeur de l'IC₅₀ a été calculée à partir de la courbe dose-réponse.

45

Les IC₅₀ obtenues pour chacun des composés testés sont présentées dans le Tableau A. Tous les composés testés sont plus actifs que les composés de référence et les composés des exemples 1 à 19 ont une IC₅₀ variant entre 1,7 x 10⁻⁷M et 6,8 x 10⁻⁸M. Ces résultats indiquent une activité protectrice contre l'oxydation des LDL de 10 à 70 fois supérieure à celle exercée par les composés de référence, probucol et trolox.

50

Tableau A

Protection contre l'oxydation des LDL	
Composés	IC 50 (M)
Exemple 1	4,2 x 10 ⁻⁷
Exemple 2	2,1 x 10 ⁻⁷
Exemple 3	5,3 x 10 ⁻⁷

55

Tableau A (suite)

Protection contre l'oxydation des LDL	
Composés	IC 50 (M)
Exemple 4	$4,6 \times 10^{-7}$
Exemple 5	$5,5 \times 10^{-7}$
Exemple 6	$1,7 \times 10^{-7}$
Exemple 7	$6,8 \times 10^{-8}$
Exemple 8	$3,8 \times 10^{-7}$
Exemple 9	$2,0 \times 10^{-7}$
Exemple 10	$2,4 \times 10^{-7}$
Exemple 11	$1,9 \times 10^{-7}$
Exemple 12	$6,4 \times 10^{-7}$
Exemple 13	3×10^{-7}
Exemple 14	$8,8 \times 10^{-8}$
Exemple 15	$9,7 \times 10^{-8}$
Exemple 16	$7,7 \times 10^{-7}$
Exemple 17	$9,6 \times 10^{-7}$
Exemple 18	$7,2 \times 10^{-7}$
Exemple 19	$6,8 \times 10^{-7}$
Exemple 20	$1,1 \times 10^{-6}$
Probucol	$5,8 \times 10^{-6}$
Trolox	$1,6 \times 10^{-6}$

2. ACTIVITE HYPOLIPEMIANTE

L'activité hypolipémiante de certains composés représentatifs de l'invention a été évaluée *in vivo* dans un modèle d'hyperlipémie combinée induite par le régime chez le hamster.

A. METHODES

Les hamsters Golden Syrian sont soumis à un régime riche en lipides (régime standard + 0.5% de cholestérol + 10% d'huile de coco) pendant 3 semaines avant le début des traitements. Ce régime induit une hypercholestérolémie et une hypertriglycéridémie.

Les produits sont préparés dans la gomme adragante et sont administrés *per os* par gavage gastrique pendant 1 semaine à la dose de 200 mg/kg/jour. Chaque produit est testé sur un groupe de 6 animaux. Dans chaque expérience sont inclus un groupe placebo (contrôle) et un groupe d'animaux traités avec un produit de référence (bézafibrate à la dose de 200 mg/kg/j). A la fin des traitements les animaux sont anesthésiés à l'éther. Le sang est prélevé par ponction abdominale et les triglycérides et le cholestérol total sont dosés dans les sérums. Cinq expériences indépendantes ont été réalisées selon ce protocole pour évaluer l'effet hypolipémiant de treize composés de cette invention.

B. RESULTATS

Les résultats sont présentés dans le Tableau B. L'effet des traitements est exprimé en pourcentage de variation par rapport au groupe contrôle, calculé à partir des moyennes des valeurs absolues de triglycérides et de cholestérol total. Une valeur négative reflète donc un effet hypolipémiant du traitement indiqué. Les valeurs présentées pour le bézafibrate représentent les valeurs moyennes (\pm e.s.m) de cinq expériences.

Tableau B

Effet des produits sur les lipides plasmatiques		
Composés	Triglycérides (% de variation/contrôle)	Cholestérol Total (% de variation/contrôle)
Exemple 2	-82	-52
Exemple 3	-87	-77
Exemple 4	-77	-48
Exemple 6	-59	-39
Exemple 7	-83	-47
Exemple 8	-59	-59
Exemple 11	-60	-55
Exemple 12	-84	-63
Exemple 13	-84	-68
Exemple 15	-93	-77
Exemple 16	-54	-66
Exemple 18	-79	-61
Exemple 20	-71	-58
Bézafibrate	-46 ± 19	-48 ± 4

Tous les composés testés diminuent les triglycérides plasmatiques. Les exemples 2, 3, 7, 12, 13 et 15 sont statistiquement au moins aussi efficaces que le bézafibrate. Ces 6 composés exercent aussi un effet hypocholestérolémiant au moins aussi important que le bézafibrate.

3. CONCLUSION

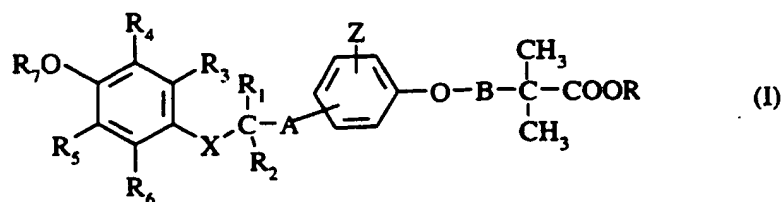
Les résultats présentés ci-dessus montrent que les composés de la présente invention associent une double activité:

- un effet protecteur contre l'oxydation des LDL, avec une efficacité 10 à 70 fois supérieure à celle des composés de référence, probucol et trolox.
- un effet hypocholestérolémiant et hypotriglycéridémiant. Parmi les produits testés, six possèdent une activité au moins aussi importante que celle du fibrate de référence, le bézafibrate.

Aucun produit de référence n'associe ces deux effets.

Revendications

1. Les acides et esters 2,2-diméthyl- ω -phénoxy alcanoïques substitués de formule I :

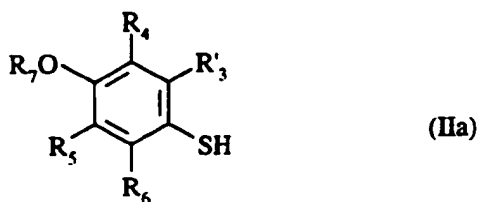


dans laquelle :

- X** représente un atome d'oxygène, un atome de soufre ou une liaison simple ;
- A** représente une liaison simple ou un radical hydrocarboné contenant de 1 à 9 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée renfermant éventuellement une double liaison ou un atome d'oxygène ;
- B** représente un radical hydrocarboné contenant de 1 à 9 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;
- R** représente un atome d'hydrogène ou un radical alkyle de 1 à 6 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée, éventuellement substitué par un ou deux radicaux hydroxy ;
- R₁ et R₃** représentent :
- chacun simultanément un atome d'hydrogène, ou
 - forment ensemble un pont (CH₂)_n dans lequel n prend les valeurs 1 ou 2 sauf dans le cas où X représente une liaison simple, ou
 - R₁ représente
 - un radical méthyle, ou
 - une liaison simple formant une double liaison avec le groupe A lorsque celui-ci est un radical hydrocarboné et,
 - dans chacun de ces cas, simultanément R₃ représente un atome d'hydrogène ;
- R₂ et R₆** identiques ou différents, représentent chacun un atome d'hydrogène ou un radical méthyle ;
- R₄ et R₅** identiques ou différents, représentent chacun un radical alkyle de 1 à 6 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;
- R₇** représente un atome d'hydrogène ou un groupement protecteur labile tel que par exemple, un radical CH₃CO-, C₂H₅OCH₂- ou benzyle ; et
- Z** représente un atome d'hydrogène ou d'halogène ou un radical alkyle ou alkoxy contenant chacun de 1 à 5 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

et quand ils existent, les énantiomères et diastéréoisomères correspondants, ainsi que les sels physiologiquement tolérables des composés de formule I avec des bases appropriées.

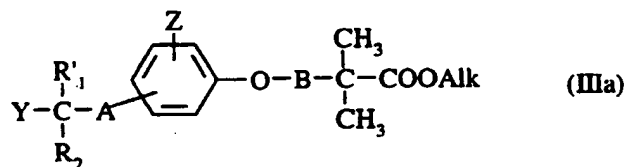
2. Un composé de la revendication 1 qui est l'acide 2,2-diméthyl-5-[4-{2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)éthyl]phénoxy} pentanoïque et son sel de tert-butylamine.
3. Un composé de la revendication 1 qui est l'acide 2,2-diméthyl-5-[4-{3-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénylthio)propyl]phénoxy} pentanoïque et son sel de tert-butylamine.
4. Un composé de la revendication 1 qui est l'acide 2,2-diméthyl-5-[3-{2-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénylthio)éthyl]phénoxy} pentanoïque.
5. Un composé de la revendication 1 qui est l'acide 2,2-diméthyl-5-[4-{3-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénoxy)propyloxy]phénoxy} pentanoïque et son sel de tert-butylamine.
6. Un composé de la revendication 1 qui est l'acide 2,2-diméthyl-5-[3-{2-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphénoxy)éthyl]phénoxy} pentanoïque et son sel de tert-butylamine.
7. Un composé de la revendication 1 qui est l'acide 2,2-diméthyl-5-[4-{3-(4-hydroxy-2,3,5-triméthylphénoxy)propyl]phénoxy} pentanoïque et son sel de tert-butylamine.
8. Le procédé de préparation des composés de la revendication 1 caractérisé en ce que l'on fait réagir :
 - a)
 - soit un composé de formule IIa :



dans laquelle :

R_4 , R_5 , R_6 et R_7 ont les significations définies dans la revendication 1 et R'_3 représente un atome d'hydrogène,

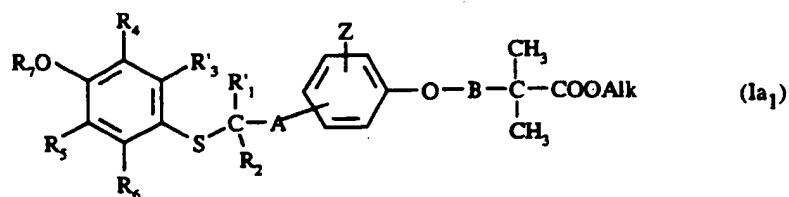
avec un composé de formule IIIa :



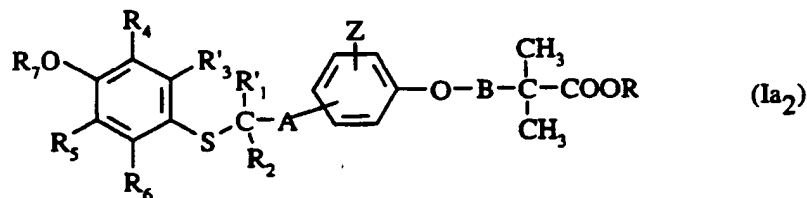
dans laquelle :

A , B , R_2 et Z ont les significations définies dans la revendication 1, R'_1 représente un atome d'hydrogène ou un radical méthyle ; Alk représente un radical alkyle de 1 à 6 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée, et Y représente un atome de chlore ou de brome ;

pour obtenir un composé de formule Ia₁ :



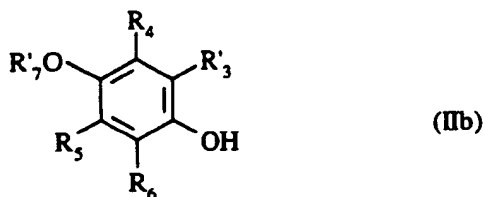
dans laquelle R'_1 , R_2 , R'_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , A , Z , B et Alk ont les significations précédemment définies, lequel composé Ia₁ est, selon la nature de R_7 , transformé par des méthodes séquentielles de saponification, hydrolyse ou hydrogénéolyse, en un composé de formule Ia₂ :



dans laquelle R₁, R₂, R₃, R₄, R₅, R₆, R₇, A, Z et B ont les significations précédemment définies et R a la signification définie dans la revendication 1 ;

b)

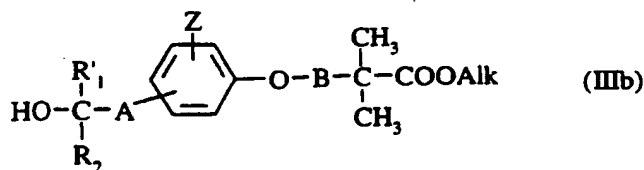
soit un composé de formule IIb :



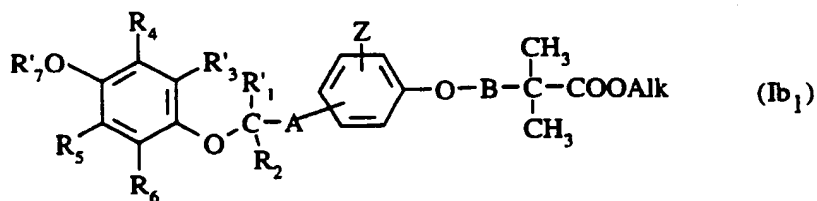
dans laquelle :

R₃, R₄, R₅ et R₆ ont les significations précédemment définies, et R₇ représente un groupement protecteur labile ;

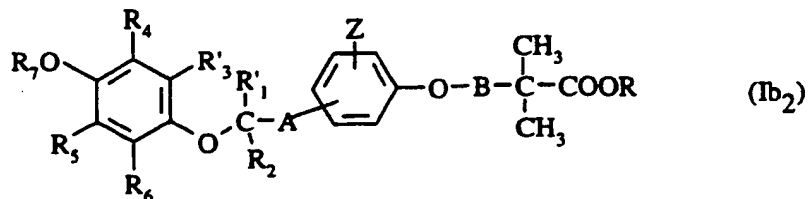
avec un composé de formule IIIb :



dans laquelle R₁, R₂, A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies, pour obtenir un composé de formule Ib₁ :



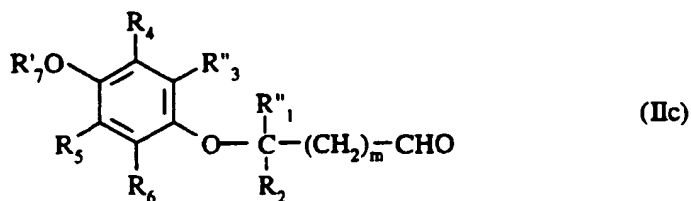
dans laquelle R₁, R₂, R₃, R₄, R₅, R₆, R₇, A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies, lequel composé de formule Ib₁ est, selon la nature de R₇, transformé par des méthodes séquentielles de saponification, hydrolyse ou hydrogénolyse, en un composé de formule Ib₂ :



dans laquelle R'_1 , R_2 , R'_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R_7 , A, Z, B et R ont les significations précédemment définies ;

c)

soit un composé de formule IIc :



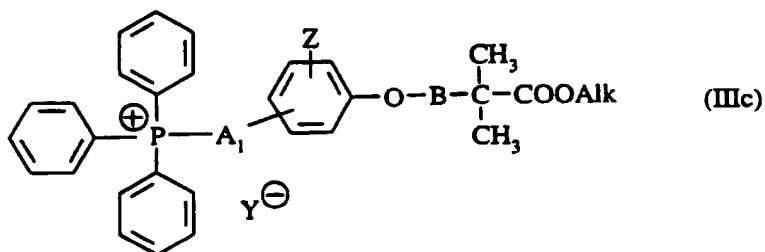
dans laquelle :

R_2 , R_4 , R_5 , R_6 et R'_7 ont les significations précédemment définies,

R'_1 et R'_3 représentent ensemble un pont $(CH_2)_n$ dans lequel n prend la signification définie dans la revendication 1, et

m représente zéro ou un nombre entier de 1 à 5 inclus ;

avec un composé de formule IIIc :

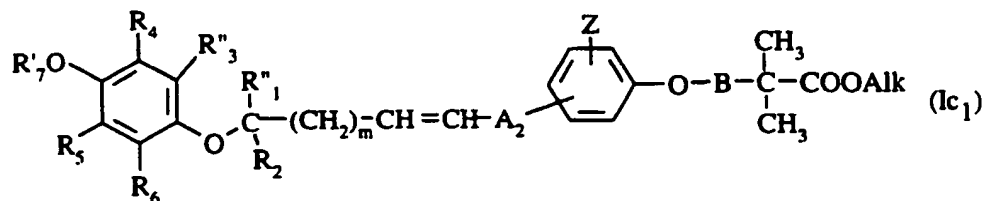


dans laquelle :

Alk, B, Z et Y ont les significations précédemment définies, et

A_1 représente un radical hydrocarboné contenant de 1 à 3 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

pour obtenir un composé de formule Ic₁ :

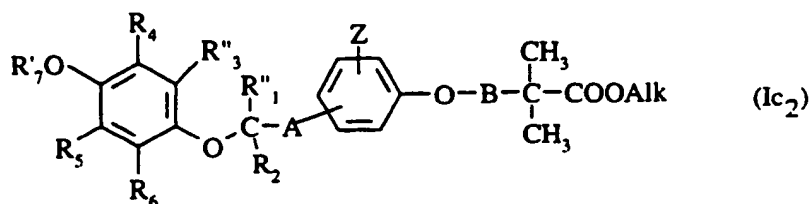


dans laquelle :

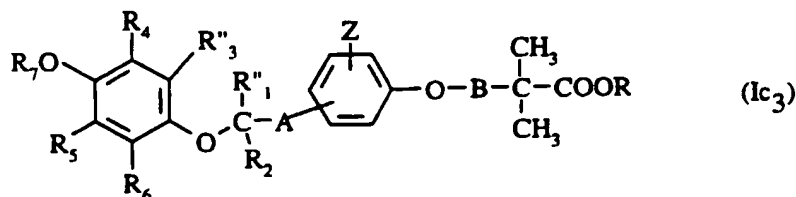
R'_1 , R_2 , R'_3 , R_4 , R_5 , R_6 , R'_7 , m, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies, et

A₂ représente une liaison simple ou un radical hydrocarboné contenant 1 ou 2 atomes de carbone en chaîne droite ou ramifiée ;

lequel composé de formule Ic₁ est réduit pour obtenir le composé de formule Ic₂ :



dans laquelle R'₁, R₂, R''₃, R₄, R₅, R₆, R'₇, A, Z, B et Alk ont les significations précédemment définies ;
lequel composé de formule Ic₂ est, selon la nature de R'₇, transformé, par des méthodes séquentielles de saponification, hydrolyse ou hydrogénolyse en un composé de formule Ic₃ :



dans laquelle R'₁, R₂, R''₃, R₄, R₅, R₆, R'₇, A, Z, B et R ont les significations précédemment définies.

9. Les compositions pharmaceutiques ayant une activité protectrice de l'oxydation des LDL humaines et une activité hypolipémiante, contenant comme principe actif un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 7 avec un ou plusieurs excipients pharmaceutiques appropriés.

10. Les compositions pharmaceutiques selon la revendication 9 présentées sous une forme convenant pour le traitement des hypercholestérolémies, des hypertriglycéridémies, des dyslipémies, du diabète, de l'athérosclérose et des pathologies dans lesquelles une peroxydation lipidique membranaire joue un rôle initiateur et/ou aggravant.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 96 40 1946

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int.Cl.6)
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 8742 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class B05, AN 87-295479 XP002003703 & JP 62 207 236 A (SANKYO) , 11 Septembre 1987 * abrégé *	1,9,10	C07C323/16 C07C59/68 C07D311/72 A61K31/19 A61K31/35
A	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 32, no. 2, Février 1989, WASHINGTON, DC, US, pages 421-428, XP002003773 T. YOSHIOKA, ET AL.: "Studies on hindered phenols and analogues. 1. Hypolipidaemic and hypoglycaemic agents with ability to inhibit lipid peroxidation" * tableaux III,IV *	1,9,10	
A	US 4 351 950 A (I. SIRCAR) * colonne 1 - colonne 2 *	1,9,10	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.6)
A	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 31, no. 6, Juin 1988, WASHINGTON, DC, US, pages 1205-1209, XP002003702 S. MORISHITA, ET AL.: "Synthesis and hypolipidaemic activity of 2-substituted isobutyric acid derivatives" * tableaux I,II *	1,9,10	C07C C07D
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche LA HAYE		Date d'achèvement de la recherche 12 Décembre 1996	Examineur English, R
<p>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intermédiaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant</p>			

EPO FORM 1500 01.92 (P/0402)